

(19) 日本国特許庁 (J P)

## (12) 公開特許公報 (A)

(11) 特許出願公開番号

特開平11-65120

(43) 公開日 平成11年(1999) 3月5日

(51) Int.Cl.<sup>8</sup>  
 G 0 3 F 7/039  
 7/004  
 H 0 1 L 21/027

識別記号  
 6 0 1  
 5 0 3

F I  
 G 0 3 F 7/039 6 0 1  
 7/004 5 0 3 A  
 H 0 1 L 21/30 5 0 2 R

審査請求 未請求 請求項の数1 F D (全 15 頁)

(21) 出願番号 特願平9-233255

(22) 出願日 平成9年(1997) 8月15日

(71) 出願人 000004178

ジェイエスアール株式会社  
 東京都中央区築地2丁目11番24号

(72) 発明者 池邑 俊昭  
 東京都中央区築地二丁目11番24号 日本合  
 成ゴム株式会社内

(72) 発明者 小林 英一  
 東京都中央区築地二丁目11番24号 日本合  
 成ゴム株式会社内

(72) 発明者 田辺 隆喜  
 東京都中央区築地二丁目11番24号 日本合  
 成ゴム株式会社内

(74) 代理人 弁理士 福沢 俊明

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 感放射線性樹脂組成物

(57) 【要約】

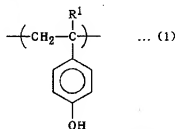
【課題】 各種放射線に有効に感応し、ライン・アンド・スペースパターン、孤立パターンおよびコンタクトホールの何れの場合にも、良好な形状のパターンを高解像度で解像することができ、多用途に対応可能な化学増幅型ポジ型レジストとして有用な感放射線性樹脂組成物を提供する。

【解決手段】 感放射線性樹脂組成物は、(A) p-ヒドロキシ(α-メチル)スチレンに由来する繰返し単位、(メタ)アクリル酸t-ブチルに由来する繰返し単位および(メタ)アクリル酸イソボルニルで代表される繰返し単位の3種の繰返し単位を有する、酸の存在下でアルカリ可溶性となる共重合体、および(B)感放射線性酸発生剤を含有する。

## 【特許請求の範囲】

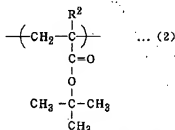
【請求項1】 (A) 下記一般式(1)、一般式(2)および一般式(3)で表される3種の繰返し単位を有する、酸の存在下でアルカリ可溶性となる共重合体、および(B)感放射線性酸発生剤を含有することを特徴とする感放射線性樹脂組成物。

## 【化1】



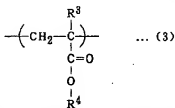
【一般式(1)において、R<sup>1</sup>は水素原子またはメチル基を示す。】

## 【化2】



【一般式(2)において、R<sup>2</sup>は水素原子またはメチル基を示す。】

## 【化3】



【一般式(3)において、R<sup>3</sup>は水素原子またはメチル基を示し、R<sup>4</sup>は炭素数が7以上の脂環式骨格を有する1価の基を示す。】

## 【発明の詳細な説明】

## 【0001】

【発明の属する技術分野】本発明は、感放射線性樹脂組成物に関わり、さらに詳しくは、紫外線、遠紫外線、X線あるいは荷電粒子線の如き各種放射線を使用する微細加工に好適なレジストとして有用な感放射線性樹脂組成物に関する。

## 【0002】

【従来の技術】集積回路素子の製造に代表される微細加工の分野においては、集積回路のより高い集積度を得るために、リソグラフィにおけるデザインルールの微細化が急速に進行しており、近年では、線幅0.5μm以下の高精度の微細加工を安定して行なうことができるリ

ソグラフィプロセスの開発が強く推し進められている。しかしながら、従来の可視光線(波長700~400nm)や近紫外線(波長400~300nm)を用いる方法では、このような微細パターンを高精度に形成することが困難であり、そのため、より幅広い焦点深度を達成でき、デザインルールの微細化に有効な短波長(波長300nm以下)の放射線を用いるリソグラフィプロセスが提案されている。このような短波長の放射線を用いるリソグラフィプロセスとしては、例えば、KrFエキシマレーザー(波長248nm)、ArFエキシマレーザー(波長193nm)等の遠紫外線や、シンクロトロン放射線等のX線あるいは電子線等の荷電粒子線を使用する方法が提案されている。そして、これらの短波長の放射線に対応する高解像度レジストとして、インターナショナル・ビジネス・マシン(IBM)社により「化学増幅型レジスト」が提唱され、現在、この化学増幅型レジストの改良が精力的に進められている。化学増幅型レジストは、それに含まれる感放射線性酸発生剤への放射線の照射(以下、「露光」という。)により酸を発生させ、この酸の触媒作用により、レジスト被膜中で化学反応(例えば、極性の変化、化学結合の開裂、架橋反応等)を起させ、現像液に対する溶解性が露光部において変化する現象を利用して、パターンを形成するものである。そして、従来の化学増幅型レジストのうち比較的良好的なレジスト性能を示すものに、樹脂成分として、アルカリ可溶性樹脂中のアルカリ親和性基をトープチルエステル基やトープチンキラルニル基で保護した樹脂(特公平2-27660号公報参照)、アルカリ可溶性樹脂中のアルカリ親和性基をケタール基で保護した樹脂(特開平7-140666号公報参照)、アルカリ可溶性樹脂中のアルカリ親和性基をアセタール基で保護した樹脂(特開平2-161436号公報および特開平5-249682号公報参照)を使用したレジストが知られている。しかしながら、これらの化学増幅型レジストにはそれぞれ固有の問題があり、特に設計寸法0.25μm以下の微細加工への実用化に際して種々の困難を伴うことが指摘されている。即ち、今日知られている種々の化学増幅型レジストは用途が細分化されており、ライン・アンド・スペースパターンや孤立パターンでは一般に良好な形状で解像することができるが、コンタクトホールとしては解像度が不十分であるという問題があった。また近年、マルチメディアの普及により、デバイスの設計が多様化しており、さらにデバイス価格の急激な下落による製造コストの削減という意味からも、通常のライン・アンド・スペースパターンのみならず、孤立パターンおよびコンタクトホールの何れにも良好な形状で解像することができ、多用途に対応可能な化学増幅型レジストの開発が強く求められるようになってきた。

## 【0003】

【発明が解決しようとする課題】本発明は、このような

状況に鑑み、化学増幅型レジストの構成成分についてさらに詳細に検討した結果見出されたものであって、その課題は、各種放射線に有効に感応し、ライン・アンド・スペースパターン、孤立パターンおよびコンタクトホールの何れの場合にも、良好な形状のパターンを高解像度で解像することができ、多用途に対応可能な化学増幅型ポジ型レジストとして有用な感放射線性樹脂組成物を提供することにある。

【0004】

【課題を解決するための手段】本発明によると、前記課題は、(A)下記一般式(1)、一般式(2)および一般式(3)で表される3種の繰返し単位を有する、酸の存在下でアルカリ可溶性となる共重合体、および(B)感放射線性酸発生剤を含有することを特徴とする感放射線性樹脂組成物、

【0005】

【化1】

【0006】〔一般式(1)において、R<sup>1</sup>は水素原子またはメチル基を示す。〕

【0007】

【化2】

【0008】〔一般式(2)において、R<sup>2</sup>は水素原子またはメチル基を示す。〕

【0009】

【化3】

【0010】〔一般式(3)において、R<sup>3</sup>は水素原子またはメチル基を示し、R<sup>4</sup>は炭素数が7以上の脂環式骨格を有する1価の基を示す。〕によって達成される。

【0011】以下、本発明を詳細に説明する。

#### (A) 共重合体

本発明において使用される(A)共重合体は、前記一般式(1)で表される繰返し単位(以下、「繰返し単位(1)」という。)、前記一般式(2)で表される繰返し単位(以下、「繰返し単位(2)」という。))および前記一般式(3)で表される繰返し単位(以下、「繰返し単位(3)」という。))の3種の繰返し単位を有する、酸の存在下でアルカリ可溶性となる共重合体からなる。繰返し単位(1)は、R<sup>1</sup>が水素原子である単位およびR<sup>1</sup>がメチル基である単位の何れか一方のみからなることができ、またこれらの単位が混在することができる。(A)共重合体における繰返し単位(1)の含有率は、全繰返し単位に対して、通常、10～75モル%、好ましくは20～70モル%、さらに好ましくは40～70モル%である。この場合、繰返し単位(1)の含有率が10モル%未満では、基ととの接着性が低下し、レジストパターンが剥がれる可能性があり、一方75モル%を超えると、露光部と非露光部とのアルカリ現像液に対する溶解速度の差が小さくなり、解像度が低下する傾向がある。

【0012】次に、繰返し単位(2)は、R<sup>2</sup>が水素原

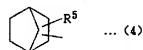
子である単位およびR<sup>2</sup>がメチル基である単位の何れか一方のみからなることができ、またこれらの単位が混在することができる。(A)共重合体における繰返し単位(2)の含有率は、全繰返し単位に対して、通常、10～70モル%、好ましくは15～60モル%、さらに好ましくは20～50モル%である。この場合、繰返し単位(2)の含有率が10モル%未満では、露光部のアルカリ現像液に対する溶解速度が低下して、パターン形成が困難となるおそれがあり、一方70モル%を超える

と、(A)共重合体中のベンゼン環の量が不足し、ドライエッチング耐性が低下する傾向がある。

【0013】次に、繰返し単位(3)は、R<sup>3</sup>が水素原子である単位およびR<sup>3</sup>がメチル基である単位の何れか一方のみからなることができ、またこれらの単位が混在することができる。また、繰返し単位(3)において、R<sup>4</sup>としては、炭素数が7～15の脂環式骨格を有する1価の基が好ましく、このような好ましい脂環式骨格を有する1価の基としては、例えば、下記式(4)～(23)で表される基等を挙げることができる。

【0014】

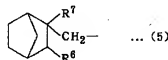
【化4】



【0015】〔式(4)において、R<sup>5</sup>は水素原子またはメチル基を示す。〕

【0016】

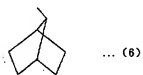
【化5】



【0017】〔式(5)において、R<sup>6</sup>は水素原子またはメチル基を示し、R<sup>7</sup>は水素原子またはヒドロキシメチル基を示す。〕

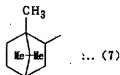
【0018】

【化6】



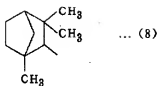
【0019】

【化7】

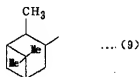


(注) MeはCH<sub>3</sub>を示す(以下、同様)。

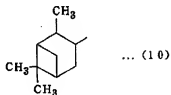
【0020】  
【化8】



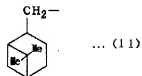
【0021】  
【化9】



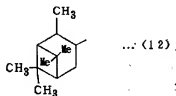
【0022】  
【化10】



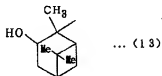
【0023】  
【化11】



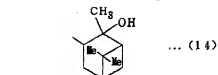
【0024】  
【化12】



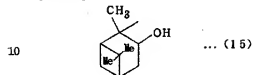
【0025】  
【化13】



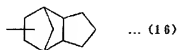
【0026】  
【化14】



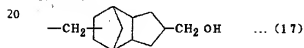
【0027】  
【化15】



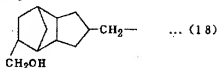
【0028】  
【化16】



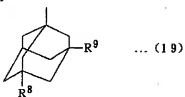
【0029】  
【化17】



【0030】  
【化18】

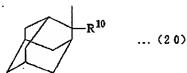


30 【0031】  
【化19】



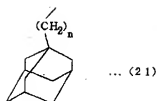
【0032】【式(19)において、R<sup>8</sup>およびR<sup>9</sup>は相互に独立に水素原子またはメチル基を示す。】

40 【0033】  
【化20】



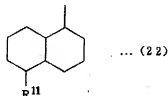
【0034】【式(20)において、R<sup>10</sup>は水素原子またはメチル基を示す。】

50 【0035】  
【化21】



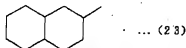
【0036】式(21)において、nは1または2である。

【0037】  
【化22】



【0038】式(22)において、R<sup>11</sup>は水素原子または水酸基を示す。

【0039】  
【化23】

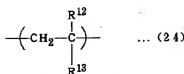


【0040】これらの炭素数が7以上の脂環式骨格を有する1価の基のうち、ノルボルニル基、イソボルニル基、トリシクロデカニル基、アダマンチルメチル基、トリシクロ[5.2.1.0]デカニル基等が好ましい。繰返し単位(3)を与える単量体は、例えば、炭素数が7以上の脂環式骨格を有する1価のアルコール類を乾燥塩化メチレン溶媒に溶解した溶液に、塩基(例えば、ピリジン)の存在下、(メタ)アクリル酸クロライドを氷点下で滴下したのち、室温で約1時間反応させることにより得ることができる。(A)共重合体における繰返し単位(3)の含有率は、全繰返し単位に対して、通常、5~50モル%、好ましくは5~40モル%、さらに好ましくは5~30モル%である。この場合、繰返し単位(3)の含有率が5モル%未満では、本発明の感放射線性樹脂組成物の特徴であるライン・アンド・スペースパターン、孤立パターンおよびコンタクトホール兼用の性能が十分発揮できないおそれがあり、一方50モル%を超えると、(A)共重合体中のベンゼン環の量が不足し、ドライエッチング耐性が低下する傾向がある。

【0041】さらに、(A)共重合体は、場合により他の繰返し単位を有することもできる。このような他の繰返し単位を与える単量体としては、例えば、スチレン、 $\alpha$ -メチルスチレン、 $p$ -メチルスチレン、 $m$ -メチル- $\alpha$ -メチルスチレン等の( $\alpha$ -メチル)スチレン類； $o$ -ヒドロキシスチレン、 $o$ -tert-ブキスチレン、 $o$ -1-メトキシエトキシスチレン、 $o$ -1-エトキシ

エトキシスチレン、 $o$ -ヒドロキシ- $\alpha$ -メチルスチレン、 $o$ -tert-ブキ- $\alpha$ -メチルスチレン、 $o$ -1-メトキシエトキシ- $\alpha$ -メチルスチレン、 $o$ -1-エトキシエトキシ- $\alpha$ -メチルスチレン等の $o$ -ヒドロキシ( $\alpha$ -メチル)スチレンまたはその誘導体； $m$ -ヒドロキシスチレン、 $m$ -tert-ブキスチレン、 $m$ -1-メトキシエトキシスチレン、 $m$ -1-エトキシエトキシスチレン、 $m$ -tert-ブキ- $\alpha$ -メチルスチレン、 $m$ -1-メトキシエトキシ- $\alpha$ -メチルスチレン、 $m$ -1-エトキシエトキシ- $\alpha$ -メチルスチレン等の $m$ -ヒドロキシ( $\alpha$ -メチル)スチレンまたはその誘導体； $p$ -tert-ブキスチレン、 $p$ -1-メトキシエトキシスチレン、 $p$ -1-エトキシエトキシスチレン、 $p$ -tert-ブキ- $\alpha$ -メチルスチレン、 $p$ -1-メトキシエトキシ- $\alpha$ -メチルスチレン等の $p$ -ヒドロキシ( $\alpha$ -メチル)スチレンの誘導体；(メタ)アクリル酸、クロトン酸、けい皮酸、マレイン酸、無水マレイン酸、フマル酸、イタコン酸、無水イタコン酸、メサコン酸、シトラコン酸、無水シトラコン酸等の不飽和カルボン酸(無水物)類；前記不飽和カルボン酸のメチルエステル、エチルエステル、 $n$ -ブロピルエステル、 $i$ -ブロピルエステル、 $n$ -ブチルエステル、 $i$ -ブチルエステル、 $sec$ -ブチルエステル、 $tert$ -ブチルエステル(但し、(メタ)アクリル酸 $tert$ -ブチルを除く。)、 $n$ -ペンチルエステル、 $n$ -ヘキシルエステル、2-ヒドロキシエチルエステル、2-ヒドロキシプロピルエステル、3-ヒドロキシプロピルエステル、2,2-ジメチル-3-ヒドロキシプロピルエステル、シクロヘキシルエステル、ベンジルエステル等のエステル類；(メタ)アクリロニトリル、シアン化ビニリデン、クロトンニトリル、けい皮酸ニトリル、マレインニトリル、フマロニトリル、イタコンニトリル、メサコンニトリル、シトラコンニトリル等の不飽和ニトリル類；(メタ)アクリルアミド、クロトンアミド、けい皮酸アミド、マレインアミド、フマルアミド、イタコンアミド、メサコンアミド、シトラコンアミド等の不飽和アミド類；マレイミド、 $N$ -フェニルマレイミド等の不飽和イミド類；(メタ)アリールアルコール等の不飽和アルコール類や、ビニルアニリン類、ビニルピリジン類、 $N$ -ビニル- $\epsilon$ -カプロラクタム、 $N$ -ビニルピロリドン、 $N$ -ビニルイミダゾール、 $N$ -ビニルカルバゾール等の他のビニル化合物を挙げることができる。これらの他の単量体のうち、下記一般式(24)で表される繰返し単位を与える単量体が好ましい。

【0042】  
【化24】



【0043】〔一般式(24)において、 $\text{R}^{11}$ は水素原子またはメチル基を示し、 $\text{R}^{13}$ は水素原子、シアノ基、下記式

【0044】

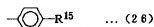
【化25】



【0045】〔但し、 $\text{R}^{14}$ は炭素数1~10の直鎖状、分枝状もしくは環状のアルキル基(但し、 $\text{t}$ -ブチル基を除く。)を示す。)で表される基または下記式

【0046】

【化26】



【0047】〔但し、 $\text{R}^{11}$ は水素原子、 $\text{t}$ -ブトキシ基もしくは1-エトキシエトキシ基を示す。)で表される基を示す。]

他の繰返し単位を与える特に好ましい単量体は、スチレン、 $p$ - $\text{t}$ -ブトキシスチレン、 $p$ -1-エトキシエトキシスチレン、(メタ)アクリル酸メチル、(メタ)アクリル酸エチル、(メタ)アクリル酸シクロヘキシル等である。前記他の繰返し単位を与える単量体は、単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。

(A)共重合体における他の繰返し単位の含有率は、全繰返し単位に対して、一般に40重量%以下であるが、5~30重量%の範囲が好ましい場合がある。

【0048】(A)共重合体は、例えば、(イ) $p$ -ヒドロキシ( $\alpha$ -メチル)スチレンと(メタ)アクリル酸 $\text{t}$ -ブチルと一般式(3)に対応する(メタ)アクリル酸エステルとを、直接共重合する方法、(ロ) $p$ -アセトキシ( $\alpha$ -メチル)スチレンと(メタ)アクリル酸 $\text{t}$ -ブチルと一般式(3)に対応する(メタ)アクリル酸エステルとを共重合したのち、塩基性条件下で、共重合体中の $p$ -アセトキシ( $\alpha$ -メチル)スチレン単位のアセトキシ基の少なくとも一部を、加水分解反応および/または加溶媒分解反応を行う方法等により製造することができる。前記(イ)または(ロ)の方法における重合は、ラジカル重合開始剤を使用し、必要に応じて分子重量調節剤を添加して、塊状重合、溶液重合、沈殿重合、乳化重合、懸濁重合、塊状-懸濁重合等の適宜の方法により実施することができる。前記ラジカル重合開始剤としては、例えば、ベンゾイルパーオキシド、ラウロイルパーオキシド、2,2'-アゾビスイソブチロニトリル、4,4'-アゾビス(4-シアノ吉草酸)、2,2'-アゾビス(4-メトキシ-2,4-ジメチルパラニトリル)等を取

げることができる。これらのラジカル重合開始剤は、単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。また、前記分子重量調節剤としては、例えば、四塩化炭素、クロロホルム、四臭化炭素等のハロゲン化炭化水素類； $n$ -ヘキシルメルカプタン、 $n$ -オクチルメルカプタン、 $n$ -ドデシルメルカプタン、 $\text{t}$ -ドデシルメルカプタン、チオグリコール酸、チオプロピオン酸等のメルカプタン類；ジメチルキシタントゲンジサルファイド、ジイソプロピルキシタントゲンジサルファイド等のキシタントゲン類や、タービノーレン、 $\alpha$ -メチルスチレンダイマー等を挙げることができる。これらの分子重量調節剤は、単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。

【0049】(A)共重合体のゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)によるポリスチレン換算重量平均分子量(以下、「 $M_w$ 」という。)は、通常、1,000~100,000、好ましくは3,000~40,000、さらに好ましくは3,000~30,000である。この場合、(A)共重合体の $M_w$ が1,000未満では、レジストとしての感度、耐熱性等が低下する傾向があり、一方100,000を超えると、現像液に対する溶解性が低下する傾向がある。また、(A)共重合体の $M_w$ とゲルパーミエーションクロマトグラフィー(GPC)によるポリスチレン換算数平均分子量(以下、「 $M_n$ 」という。)との比( $M_w/M_n$ )は、通常、1.0~5.0、好ましくは1.0~2.0である。本発明において、(A)共重合体は、単独でまたは2種以上を混合して使用することができる。また、

(A)共重合体は、本発明の感放射線性樹脂組成物を基板上に塗布した際の塗膜の均一性を損なわない限り、

(A)共重合体との相溶性の良い他の樹脂や低分子化合物をブレンドして使用することができる。この場合、他の樹脂および低分子化合物の合計使用量は、(A)共重合体100重量部に対して、50重量部以下が好ましい。

#### 【0050】(B)感放射線性酸発生剤

本発明において使用される(B)感放射線性酸発生剤(以下、「(B)酸発生剤」という。)は、露光により酸を発生する化合物からなる。(B)酸発生剤としては、例えば、下記する①オニウム塩化合物、②スルホン化合物、③スルホン酸エステル化合物、④スルホニミド化合物、⑤アゾメタン化合物等を挙げることができる。

#### ①オニウム塩化合物

オニウム塩化合物としては、例えば、ヨードニウム塩、スルホニウム塩、ホスホニウム塩、ジアゾニウム塩、アンモニウム塩、ビリジニウム塩等を挙げることができる。オニウム塩化合物の具体例としては、ビス(4- $\text{t}$ -ブチルフェニル)ヨードニウムトリフルオロメタンスルホネート、ビス(4- $\text{t}$ -ブチルフェニル)ヨードニ

ウムノナフルオロプタンスルホネート、ビス(4- $\epsilon$ -  
ブチルフェニル)ヨードニウムビスルホネート、ビス  
(4- $\epsilon$ - $\beta$ -ブチルフェニル)ヨードニウムデシルペ  
ンゼンスルホネート、ビス(4- $\epsilon$ - $\beta$ -ブチルフェニル)  
ヨードニウム $p$ -トルエンスルホネート、ビス(4- $\epsilon$ -  
 $\beta$ -ブチルフェニル)ヨードニウムオクタンスルホネート、ジフェニル  
ヨードニウムトリフルオロメタンスルホネート、ジフェ  
ニルヨードニウムノナフルオロプタンスルホネート、ジフェ  
ニルヨードニウムビスルホネート、ジフェニル  
ヨードニウムデシルペンゼンスルホネート、ジフェニル  
ヨードニウム $p$ -トルエンスルホネート、ジフェニル  
ヨードニウムペンゼンスルホネート、ジフェニルヨード  
ニウム10-カンファースルホネート、ジフェニルヨード  
ニウムオクタンスルホネート、トリフェニルスルホ  
ニウムトリフルオロメタンスルホネート、トリフェニルス  
ルホニウムノナフルオロプタンスルホネート、トリフェ  
ニルスルホニウムノナフタレンスルホネート、トリフェ  
ニルスルホニウム10-カンファースルホネート、トリ  
フェニルスルホニウムオクタンスルホネート、トリフェ  
ニルスルホニウムヘキサフルオロエタンチモネート、4- $\epsilon$ -  
 $\beta$ -トキシフェニル・ジフェニルスルホニウムノナフル  
オロプタンスルホネート、4- $\epsilon$ - $\beta$ -トキシフェニル・  
ジフェニルスルホニウム10-カンファースルホネ  
ート、4-ヒドロキシフェニル・ベンジル・メチルスル  
ホニウム $p$ -トルエンスルホネート等を挙げることができ  
る。

【0051】②スルホン化合物

スルホン化合物としては、例えば、 $\beta$ -ケートスルホン、 $\beta$ -スルホニルスルホンや、これらの $\alpha$ -ジアゾ化合物等を挙げることができる。スルホン化合物の具体例としては、フェナシルフェニルスルホン、メチルフェナシルスルホン、ビス(フェニルスルホニル)メタン、4-トリルスフェニルスルホン等を挙げることができる。

### ③スルホン酸エステル化合物

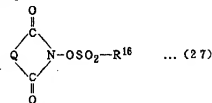
スルホン酸エステル化合物としては、例えば、アルキルスルホン酸エステル、ハロアルキルスルホン酸エステル、アールスルホン酸エステル、イミンスルホン酸エステル等挙げることができる。スルホン酸エステル化合物の具体例としては、ベンゾインシレート、ヒダゴロールトリシリフオルオクタメンスルホネート、ヒダゴロールメタンスルホン酸リエステル、ニトベンジン-9、10-ジエキサントラセ-2-ルホネート、 $\alpha$ -メチロールベンゾイントシレート、 $\alpha$ -メチロールペンゾイオクタンスルホネート、 $\alpha$ -メチロールペンゾトリリフオルオクタメンスルホネート、 $\alpha$ -メチロールペンゾインドデシルスルホネート等を挙げることができ

## ④スルホンイミド化合物

スルホンイミド化合物としては、例えば、下記式(27)で表される化合物を挙げることができる。

【0052】

【例27】



【0053】【式(27)において、Qはアルキレン基、アリーレン基、アルコキシレン基等の2価の基を示し、R<sup>18</sup>はアルキル基、アリール基、ハロゲン置換アルキル基、ハロゲン置換アリール基等の1価の基を示す。】

スルホニイミド化合物の具体例としては、N-（トリフルオロメチルスルホニルオキシ）スクシニミド、N-（トリフルオロオロメチルスルホニルオキシ）フタルイミド、N-（トリフルオロメチルスルホニルオキシ）ジフェニルマレイミド、N-（トリフルオロメチルスルホニルオキシ）ピシクロ[2, 2, 1]ヘプト-5-エン-2, 3-ジカルボキシイミド、N-（トリフルオロメチルスルホニルオキシ）-7-オキサピシクロ[2, 2, 1]ヘプト-5-エン-2, 3-ジカルボキシイミド、N-（トリフルオロメチルスルホニルオキシ）ピシクロ[2, 2, 1]ヘプタン-5, 6-オキシ-2, 3-ジカルボキシイミド、N-（トリフルオロメチルスルホニルオキシ）ナフチルイミド、N-（カンファースルホニルオキシ）スクシニミド、N-（カンファースルホニルオキシ）フタルイミド、N-（カンファースルホニルオキシ）ジフェニルマレイミド、N-（カンファースルホニルオキシ）ピシクロ[2, 2, 1]ヘプト-5-エン-2, 3-ジカルボキシイミド、N-（カンファースルホニルオキシ）-7-オキサピシクロ[2, 2, 1]ヘプト-5-エン-2, 3-ジカルボキシイミド、N-（カンファースルホニルオキシ）ピシクロ[2, 2, 1]ヘプタン-5, 6-オキシ-2, 3-ジカルボキシイミド、N-（カンファースルホニルオキシ）ナフチルイミド、N-（4-メチルフェニルスルホニルオキシ）スクシニミド、N-（4-メチルフェニルスルホニルオキシ）フタルイミド、N-（4-メチルフェニルスルホニルオキシ）ジフェニルマレイミド、N-（4-メチルフェニルスルホニルオキシ）ピシクロ[2, 2, 1]ヘプト-5-エン-2, 3-ジカルボキシイミド、N-（4-メチルフェニルスルホニルオキシ）-7-オキサピシクロ[2, 2, 1]ヘプト-5-エン-2, 3-ジカルボキシイミド、N-（4-メチルフェニルスルホニルオキシ）ピシクロ[2, 2, 1]ヘプタン-5, 6-オキシ-2, 3-ジカルボキシイミド、N-（4-メチル

【0058】(B) 酸発生剤の使用量は、(A) 共重合体100重量部当たり、通常、0.5~20重量部、好ましくは1~10重量部である。この場合、(B) 酸発生剤の使用量が、5重量部未満では、露光によって発生した酸の触媒作用による化学変化を十分に起こせることが困難となおそれがあり、また20重量部を超える



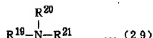
と、組成物を塗布する際に塗布むらが生じたり、現像時に現像残り（スカム）等が発生するおそれがある。

#### 【0059】酸拉散制御剤

本発明においては、露光により（B）酸発生剤から生じた酸のレジスト被膜中における酸拉散現象を制御し、非露光領域での好ましくない化学反応を抑制する作用等を有する酸拉散制御剤を配合することが好ましい。このような酸拉散制御剤を使用することにより、組成物の保存安定性が向上し、またレジストとして、解像度が向上するとともに、露光から露光後の加熱処理までの引き置き時間の変動によるレジストパターン線の幅変化を抑えることができ、プロセス安定性に極めて優れたものとなる。このような酸拉散制御剤としては、レジストパターンの形成工程中の露光や加熱処理により塩基性が変化しない含窒素有機化合物が好ましく、その具体例としては、下記式（29）

【0060】

【化29】



【0061】式（29）において、 $R^{1*}$ 、 $R^{2*}$ および $R^{1*}$ は相互に独立に水素原子、アルキル基、シクロアルキル基、アリール基またはアラルキル基を示す。）と表される化合物（以下、「含窒素化合物（I）」という。）、同一分子内に窒素原子を2個有するジアミノ化合物（以下、「含窒素化合物（II）」という。）、窒素原子を3個以上有する重合体（以下、「含窒素化合物（III）」という。）、アミド基含有化合物、ウレア化合物、含窒素複素環化合物等を受けることができる。

【0062】含窒素化合物（I）としては、例えば、 $n$ -ヘキシルアミン、 $n$ -ヘプチルアミン、 $n$ -オクチルアミン、 $n$ -ノニルアミン、 $n$ -デシルアミン等のモノアルキルアミン類； $ジ$ - $n$ -ブチルアミン、 $ジ$ - $n$ -ペンチルアミン、 $ジ$ - $n$ -ヘキシルアミン、 $ジ$ - $n$ -ヘプチルアミン、 $ジ$ - $n$ -オクチルアミン、 $ジ$ - $n$ -ノニルアミン、 $ジ$ - $n$ -デシルアミン等のジアルキルアミン類；トリエチルアミン、トリ- $n$ -プロピルアミン、トリ- $n$ -ブチルアミン、トリ- $n$ -ペンチルアミン、トリ- $n$ -ヘキシルアミン、トリ- $n$ -ヘプチルアミン、トリ- $n$ -オクチルアミン、トリ- $n$ -ノニルアミン、トリ- $n$ -デシルアミン、トリシクロヘキシルアミン、ジシクロヘキシル-メチルアミン等のトリアルキルアミン類；アニリン、 $N$ -メチルアニリン、 $N$ 、 $N$ -ジメチルアニリン、 $2$ -メチルアニリン、 $3$ -メチルアニリン、 $4$ -メチルアニリン、 $4$ -ニトロアニリン、ジフェニルアミン、トリフェニルアミン、ナフチルアミン等の芳香族アミン類を受けることができる。含窒素化合物（II）としては、例えば、エチレンジアミン、 $N$ 、 $N$ 、 $N'$ 、 $N'$ -テトラメチルエチレンジアミン、テトラメチ

レンジアミン、ヘキサメチレンジアミン、 $4$ 、 $4'$ -ジアミノジフェニルメタン、 $4$ 、 $4'$ -ジアミノジフェニルエーテル、 $4$ 、 $4'$ -ジアミノベンゾフェノン、 $4$ 、 $4'$ -ジアミノジフェニルアミン、 $2$ - $2'$ -ビス（ $4$ -アミノフェニル）プロパン、 $2$ -（ $3$ -アミノフェニル）- $2'$ -（ $4$ -アミノフェニル）プロパン、 $2$ -（ $4$ -アミノフェニル）- $2'$ -（ $3$ -ヒドロキシフェニル）プロパン、 $2$ -（ $4$ -アミノフェニル）- $2'$ -（ $4$ -ヒドロキシフェニル）プロパン、 $1$ 、 $4$ -ビス〔 $1$ -（ $4$ -アミノフェニル）- $1$ -メチルエチル〕ベンゼン、 $1$ 、 $3$ -ビス〔 $1$ -（ $4$ -アミノフェニル）- $1$ -メチルエチル〕ベンゼン等を受けることができる。含窒素化合物（III）としては、例えば、ポリエチレンジアミン、ポリアリルアミン、ジメチルアミンメチルアクリルアミドの重合体等を受けることができる。

【0063】前記アミド基含有化合物としては、例えば、ホルムアミド、 $N$ -メチルホルムアミド、 $N$ 、 $N$ -ジメチルホルムアミド、アセトアミド、 $N$ -メチルアセトアミド、 $N$ 、 $N$ -ジメチルアセトアミド、プロピオンアミド、ベンズアミド、ピロリドン、 $N$ -メチルピロリドン等を受けることができる。前記ウレア化合物としては、例えば、尿素、メチルウレア、 $1$ 、 $1$ -ジメチルウレア、 $1$ ， $3$ -ジメチルウレア、 $1$ ， $1$ ， $3$ ， $3$ -トリメチルウレア、 $1$ ， $3$ -ジフェニルウレア、トリ- $n$ -ブチルチオウレア等を受けることができる。前記含窒素複素環化合物としては、例えば、イミダゾール、ベンズイミダゾール、 $4$ -メチルイミダゾール、 $4$ -メチル- $2$ -フェニルイミダゾール等のイミダゾール類；ピリジン、 $2$ -メチルピリジン、 $4$ -メチルピリジン、 $2$ -エチルピリジン、 $4$ -エチルピリジン、 $2$ -フェニルピリジン、 $4$ -フェニルピリジン、 $N$ -メチル- $4$ -フェニルピリジン、ニコチン、ニコチン酸、ニコチン酸アミド、キノリン、 $8$ -オキシキノリン、アクリジン等のピリジン類のほか、ピラジン、ピラゾール、ピリダジン、キノザリン、プリン、ピロリジン、ペリジン、モルホリン、 $4$ -メチルモルホリン、ピペラジン、 $1$ ， $4$ -ジメチルピペラジン、 $1$ ， $4$ -ジアザピクロ [2，2，2] オクタン等を受けることができる。

【0064】これらの含窒素有機化合物のうち、含窒素化合物（I）、含窒素複素環化合物が好ましく、また、含窒素化合物（I）の中では、トリアルキルアミン類が特に好ましく、含窒素複素環化合物の中では、ピリジン類が特に好ましい。前記酸拉散制御剤は、単独または2種以上を混合して使用することができる。酸拉散制御剤の使用量は、（A）共重合体100重量部当たり、通常、15重量部以下、好ましくは0.001~10重量部、さらに好ましくは0.005~5重量部である。この場合、酸拉散制御剤の使用量が15重量部を超えると、レジストとしての感度や露光部の現像性が低下する傾向がある。なお、酸拉散制御剤の使用量が0.001

重量部未満であると、プロセス条件によっては、レジストとしてのパターン形状や寸法実度度が低下するおそれがある。

#### 【0065】他の添加剤

さらに、本発明の感放射線性樹脂組成物には、必要に応じて、界面活性剤、増感剤等の各種の他の添加剤を配合することできる。前記界面活性剤は、組成物の塗布性やストリーション、レジストとしての現像性等を改良する作用を示す。このような界面活性剤としては、例えば、ポリオキシエチレンラウリルエーテル、ポリオキシエチレンステアリルエーテル、ポリオキシエチレンオレイルエーテル、ポリオキシエチレンオクチルフェニルエーテル、ポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル、ポリエチレングリコールジラウレート、ポリエチレングリコールジステアレートなどを挙げることができ、市販品としては、例えば、エフトップEF301、EF303、EF352（トケムプロダクツ社製）、メガファックスF171、F173（大日本インキ化学工業（株）製）、フロラーフC430、FC431（住友スリーエム（株）製）、アサヒガードAG710、サーフロンS-382、SC101、SC102、SC103、SC104、SC105、SC106（旭硝子（株）製）、KP341（信越化学工業（株）製）、ポリフロ-N0.75、N0.95（共栄社油脂化学工業（株）製）等を挙げることができる。界面活性剤の配合量は、

(A) 共重合体100重量部当たり、通常、2重量部以下である。前記増感剤は、放射線のエネルギーを吸収して、そのエネルギーを(B) 酸発生剤に伝達することにより、露光による酸の生成量を増加する作用を示すもので、レジストとしての見掛けの感度を向上させる効果を有する。好ましい増感剤の例としては、ベンゾフェノン類、ローズベンガル類、アントラセン類等を挙げることができる。増感剤の配合量は、(A) 共重合体100重量部当たり、通常、50重量部以下である。また、染料および/または顔料を配合することにより、露光部の潜像を可視化させて、露光時のハレーションの影響を緩和でき、接着助剤を配合することにより、基板との接着性をさらに改善することができる。さらに、他の添加剤として、例えば、4-ヒドロキシ-4'-メチルカルコン等のハレーション防止剤、形状改良剤、保存安定化剤、消泡剤等を配合することもできる。

#### 【0066】溶剤

本発明の感放射線性樹脂組成物は、その使用に際しては、全固相分の濃度が、通常、5〜50重量%、好ましくは10〜40重量%となるように、溶剤に均一に溶解したのち、例えば孔径0.2μm程度のフィルターでろ過することによって、組成物溶液として調製される。前記組成物溶液の調製に使用される溶剤としては、例えば、エチレングリコールモノメチルエーテルアセテート、エチレングリコールモノエチルエーテルアセテート、エチル

ングリコールモノ-n-プロピルエーテルアセテート、エチレングリコールモノ-n-ブチルエーテルアセテート等のエチレングリコールモノアルキルエーテルアセテート類；プロピレングリコールモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコールモノ-n-プロピルエーテル、プロピレングリコールモノ-n-ブチルエーテル等のプロピレングリコールモノアルキルエーテル類；プロピレングリコールジメチルエーテル、プロピレングリコールジエチルエーテル、プロピレングリコールジ-n-プロピルエーテル、プロピレングリコールジ-n-ブチルエーテル等のプロピレングリコールジアルキルエーテル類；プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノエチルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノ-n-プロピルエーテルアセテート、プロピレングリコールモノ-n-ブチルエーテルアセテート等のプロピレングリコールモノアルキルエーテルアセテート類；乳酸メチル、乳酸エチル、乳酸-n-プロピル、乳酸-i-プロピル等の乳酸エステル類；ギ酸-n-アミ、ギ酸-i-アミル、酢酸エチル、酢酸-n-プロピル、酢酸-i-プロピル、酢酸-n-ブチル、酢酸-i-ブチル、酢酸-n-ペンチル、酢酸-i-ペンチル、プロピオン酸-i-プロピル、プロピオン酸-n-ブチル、プロピオン酸-i-ブチル等の脂肪族カルボン酸エステル類；ヒドロキシ酢酸エチル、2-ヒドロキシ-2-メチルプロピオン酸エチル、2-ヒドロキシ-3-メチル酪酸メチル、メトキシ酢酸エチル、エトキシ酢酸エチル、3-メトキシプロピオン酸メチル、3-メトキシプロピオン酸エチル、3-エトキシプロピオン酸メチル、3-エトキシプロピオン酸エチル、3-メトキシブチルアセテート、3-メチル-3-メトキシブチルプロピオネート、3-メチル-3-メトキシブチルブチレート、アセト酢酸メチル、アセト酢酸エチル、ビルビン酸メチル、ビルビン酸エチル等の他のエステル類；トルエン、キシレン等の芳香族炭化水素類；メチルエチルケトン、メチルプロピルケトン、メチルブチルケトン、2-ヘプタノン、3-ヘプタノン、4-ヘプタノン、シクロヘキサノン等のケトン類；N-メチルホルムアミド、N、N-ジメチルホルムアミド、N-メチルアセトアミド、N、N-ジメチルアセトアミド、N-メチルピロリドン等のアミド類；γ-ブチrolakton等のラクトン類等を挙げることができる。これらの溶剤は、単独でまたは2種以上を混合して使用される。

#### 【0087】レジストパターン形成

本発明の感放射線性樹脂組成物からレジストパターンを形成する際には、前述したようにして調製された組成物溶液を、回転塗布、流延塗布、ロール塗布等の適宜の塗布手段によって、例えば、シリコンエバー、アルミニウムで被覆されたウェハー等の基板上に塗布することに

より、レジスト被膜を形成し、場合により予め70～160℃程度の温度で加熱処理（以下、「プレベーク」という。）を行ったのち、所定のマスクパターンを介して露光する。その際に使用される放射線としては、(B)酸発生剤の種類に応じて、例えば、i線（波長365nm）等の紫外線、ArFエキシマレーザー（波長193nm）やKrFエキシマレーザー（波長248nm）等の遠紫外線、シンクロトロン放射線等のX線あるいは電子線等の荷電粒子線を適宜選択して使用される。また、露光量等の露光条件は、感放射線性樹脂組成物の配合組成、各添加剤の種類等に応じて、適宜選定される。本発明においては、レジスト被膜の見掛けの感度を向上させるために、露光後に加熱処理（以下、「ポストベーク」という。）を行うことが好ましい。その加熱条件は、感放射線性樹脂組成物の配合組成、添加剤の種類等により変わるが、通常、30～200℃、好ましくは50～150℃である。次いで、露光されたレジスト被膜を、アルカリ現像液を用い、通常、10～50℃、現像時間30～200秒の条件で現像することにより、所定のレジストパターンを形成する。前記アルカリ現像液としては、例えば、アルカリ金属水酸化物、アンモニア水、モノ、ジあるいはトリアルキルアミン類、モノ、ジあるいはトリアルカノールアミン類、複素環式アミン類、テトラアルキルアンモニウムヒドロキシド類、コリン、1,8-ジアザビシクロ[5.4.0]-7-ウンデンセン、1,5-ジアザビシクロ[4.3.0]-5-ノネン等のアルカリ性化合物の少なくとも1種を、通常、1～10重量%、好ましくは1～5重量%の濃度となるように溶解したアルカリ性水溶液が使用される。また、前記アルカリ性水溶液からなる現像液には、例えばメタノール、エタノール等の水溶性有機溶剤や界面活性剤を適量添加することもできる。このようにアルカリ性水溶液からなる現像液を使用する場合には、一般に、現像後、水洗する。なお、レジストパターンの形成に際しては、環境雰囲気中に含まれる塩基性不純物等の影響を防止するため、レジスト被膜上に保護膜を設けることもできる。

【0068】

【発明の実施の形態】以下、実施例を挙げて、本発明の実施の形態をさらに具体的に説明する。但し、本発明は、これらの実施例に何ら制約されるものではない。実施例および比較例におけるMwおよびMnの測定および各レジストの評価は、下記の要領で行った。

MwおよびMn

東ソー（株）製GPCカラム（G2000H<sub>8</sub>、2本、G3000H<sub>8</sub>、1本、G4000H<sub>8</sub>、1本）を用い、流量1.0mリットル/分、溶出溶媒テトラヒドロフラン、カラム温度40℃の分析条件で、単分散ポリスチレンを標準とするゲルパーミエーションクロマトグラフィー（GPC）により測定した。

#### 解像度（1L1S）

設計線幅0.26μmのライン・アンド・スペースパターン（1L1S）を1対1の線幅に形成する露光量を、最適露光量とし、この最適露光量で露光したときに解像されるレジストパターンの最小寸法（μm）を、ライン・アンド・スペースパターン（1L1S）の解像度（1L1S）とした。

#### 解像度（1L3S）

ラインパターンの設計線幅0.26μmの準孤立パターン（1L3S）を1対3の線幅に形成する露光量を、最適露光量とし、この最適露光量で露光したときに解像されるラインパターンの最小寸法（μm）を、準孤立パターン（1L3S）の解像度（1L3S）とした。

#### 解像度（CH）

設計寸法0.26μm×0.26μmの方形レチクルを用いてレジストパターンを形成したとき、断面が円形に形成されるコンタクトホール下部の直径が0.26μmとなる露光量を、最適露光量とし、この最適露光量で露光したときに解像されるコンタクトホール下部の直径の最小寸法（μm）を、コンタクトホールの解像度（CH）とした。

#### パターン形状（1L1S）

設計線幅0.26μmのライン・アンド・スペースパターン（1L1S）において、ラインパターンの上端部の線幅をLa、中央部の線幅をLb、下端部の線幅をLcとし、

$$0.9 \times Lb < La < 1.1 \times Lb$$

および

$$1.0 \times Lb < Lc < 1.3 \times Lb$$

を同時に満足するとき、ライン・アンド・スペースパターン（1L1S）のパターン形状（1L1S）が“良好”とし、それ以外るとき、パターン形状（1L1S）が“不良”とした。

#### パターン形状（1L3S）

ラインパターンの設計線幅0.26μmの準孤立パターン（1L3S）において、ラインパターンの上端部の線幅をLa、中央部の線幅をLb、下端部の線幅をLcとし、

$$0.9 \times Lb < La < 1.1 \times Lb$$

および

$$1.0 \times Lb < Lc < 1.3 \times Lb$$

を同時に満足するとき、準孤立パターン（1L3S）のパターン形状（1L3S）が“良好”とし、それ以外るとき、パターン形状（1L3S）が“不良”とした。

#### パターン形状（CH）

設計寸法0.26μm×0.26μmの方形レチクルを用いてレジストパターンを形成したとき、断面が円形に形成されるコンタクトホールの上端部の直径をDt、下端部の直径をDbとし、

$$0.7 < Dt / Db < 1.4$$

を満足するとき、コンタクトホールのパターン形状 (C H) が「良好」とし、それ以外のとき、パターン形状 (C H) が「不良」とした。

#### 【0069】(A) 共重合体の合成 合成例1

p-アセトキシスチレン108g (0.67モル)、アクリル酸t-ブチル32g (0.25モル)、前記式(7)で表される基を有するアクリル酸イソボルニル7g (0.08モル) および2, 2'-アゾビスイソブチロニトリル8.6gを、プロピレングリコールモノメチルエーテル157gに溶解し、窒素雰囲気下、70℃で8時間重合した。重合終了後、反応溶液を大量のヘキサン中に滴下して、生成樹脂を凝固精製した。次いで、精製樹脂に再度プロピレングリコールモノメチルエーテル157gを加えたのち、メタノール157g、トリエチルアミン74gおよび水13gを加えて、沸点還流下で、8時間加水分解反応を行った。その後、溶剤とトリエチルアミンを減圧留去し、得られた樹脂をアセトンに溶解したのち、大量の水中に滴下し、生成した白色粉末をろ過して、減圧下50℃で一晩乾燥した。この樹脂は、Mwが15,000、Mw/Mnが1.85であり、<sup>13</sup>C-NMR分析の結果、p-ヒドロキシスチレンとアクリル酸t-ブチルとアクリル酸イソボルニルとの共重合モル比が、67:24:9であった。この樹脂を、共重合体(A-1)とする。

#### 【0070】合成例2

p-ヒドロキシスチレン86g (0.72モル)、アクリル酸t-ブチル20g (0.15モル) および前記式(16)で表される基を有するアクリル酸トリシクロデカニル26g (0.13モル)を、ジオキサン120gに溶解したのち、窒素ガスにより30分間バブリングを行なった。次いで、この溶液に2, 2'-アゾビスイソブチロニトリル8.5gを加えて、窒素雰囲気下、70℃で10時間重合した。重合終了後、反応溶液を大量の水中に滴下し、生成した白色粉末をろ過して、減圧下50℃で一晩乾燥した。この樹脂は、Mwが13,000、Mw/Mnが1.8であり、<sup>13</sup>C-NMR分析の結果、p-ヒドロキシスチレンとアクリル酸t-ブチルとアクリル酸トリシクロデカニルとの共重合モル比が、72:16:14であった。この樹脂を、共重合体(A-2)とする。

#### 【0071】合成例3

単量体として、p-ヒドロキシスチレン114g (0.71モル)、アクリル酸t-ブチル19g (0.15モル)、アクリル酸イソボルニル15g (0.07モル) およびスチレン8g (0.07モル)を用いた以外は、合成例2と同様にして、樹脂を合成した。この樹脂は、Mwが14,000、Mw/Mnが1.6であり、<sup>13</sup>C-NMR分析の結果、p-ヒドロキシスチレンとアクリル酸t-ブチルとアクリル酸イソボルニルとスチレンと

の共重合モル比が、72:14:7:7であった。この樹脂を、共重合体(A-3)とする。

#### 【0072】比較合成例1

p-ヒドロキシスチレン72gおよびメタクリル酸t-ブチル57gを、ジオキサン150gに溶解したのち、窒素ガスにより30分間バブリングを行なった。次いで、この溶液に2, 2'-アゾビス(4-メトキシ-2, 4-ジメチルベンゾニトリル)1.9gを加えて、窒素雰囲気下、60℃で7時間重合した。重合終了後、10 反応溶液を大量のヘキサン中に滴下し、樹脂を凝固させた。その後、樹脂をジオキサンに再溶解したのち、再度ヘキサンにより凝固させる操作を数回繰り返して、未反応単量体を除去し、樹脂をろ過し、減圧下50℃で一晩乾燥して、白色の樹脂を得た。この樹脂は、Mwが27,000、Mw/Mnが1.8であり、<sup>1</sup>H-NMR分析の結果、p-ヒドロキシスチレンとメタクリル酸t-ブチルとの共重合モル比が、61:39であった。この樹脂を、共重合体(a-1)とする。

#### 【0073】比較合成例2

20 ポリ(p-ヒドロキシスチレン)12gおよびトリエチルアミン5gを、ジオキサン50gに溶解した溶液に、攪拌下で、ジ-tert-ブチルカーボネート7.0gを添加して、室温で6時間攪拌したのち、しゅう酸を加えて、トリエチルアミンを中和した。次いで、反応溶液を大量の水中に滴下して、樹脂を凝固させ、凝固した樹脂を純水で数回洗浄したのち、ろ過し、減圧下50℃で一晩乾燥して、白色の樹脂を得た。この樹脂は、Mwが9,200、Mw/Mnが2.8であり、<sup>13</sup>C-NMR分析の結果、ポリ(p-ヒドロキシスチレン)中のフェノール性水酸基の水素原子の30%がtert-ブトキシカルボニル基で置換された構造を有するものであった。この樹脂を、共重合体(a-2)とする。

#### 【0074】

##### 【実施例】

実施例1~10および比較例1~3

表1(但し、部は重量に基づく。)に示す各成分を混合して均一溶液としたのち、孔径0.2μmのメンブランフィルターでろ過して、組成物溶液を調製した。その後、各組成物溶液をシリコンウエハー上にスピンコートしたのち、表2に示す条件でプレベークを行って、膜厚0.7μmのレジスト被膜を形成した。次いで、実施例1~9および比較例1~3では、(株)ニコン製ステップパ-NSR2005EX08Aを用いて、KrFエキシマレーザ(波長248nm)で露光し、実施例10では、日立計測器(株)製造描写電子線描写装置(加速電圧50KeV)を用いて電子線で露光した。その後、表2に示す条件でポストベークを行ったのち、2.38重量%テトラメチルアンモニウムヒドロキシド水溶液を用い、23℃で45秒間、バド法によりアルカリ現像したのち、純水で洗浄し、乾燥して、ボジ型のレジストパ

ターを形成した。各レジストの評価結果を、表3に示す。

【0075】表1における共重合体以外の各成分は、下記のとおりである。

#### 酸発生剤

B-1：ビス(4-tert-ブチルフェニル)ヨードニウムノナフルオロブタンスルホネート、

B-2：ビス(4-tert-ブチルフェニル)ヨードニウム10-カンファースルホネート

B-3：ジフェニルヨードニウム10-カンファースルホネート

B-4：トリフェニルスルホニウムトリフルオロメタンスルホネート

B-5：4-tert-ブトキシフェニル・ジフェニルスルホニウム10-カンファースルホネート、

B-6：N-(カンファースルホニルオキシ)ピシクロ[2.2.1]ヘプタン-5,6-オキシ-2,3-ジメ

\*カルボキシイミド、

#### 酸拡散制御剤

C-1：ニコチン酸アミド

C-2：ジシクロヘキシル・メチルアミン

C-3：トリn-オクチルアミン

#### 添加剤

D-1：ビスフェノールA

D-2：2,2-ビス(4-tert-ブトキシフェニル)プロパン

#### 溶剤

EL：乳酸エチル

EEP：3-エトキシプロピオン酸エチル

PGMEA：プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート

【0076】

【表1】

表 1

	共重合体 (部)	酸発生剤 (部)	酸拡散制御剤 (部)	添加剤 (部)	溶剤 (部)
実施例1	A-1 (100)	B-2 (2) B-4 (3)	C-1 (0.05) C-2 (0.2)	—	EL (350) EEP (200)
実施例2	A-1 (100)	B-1 (2) B-2 (2)	C-3 (0.3)	—	EL (400) EEP (150)
実施例3	A-1 (100)	B-4 (5)	C-2 (0.3)	—	PGMEA (550)
実施例4	A-1 (100)	B-2 (2) B-3 (3)	C-1 (0.05) C-3 (0.3)	—	EL (550)
実施例5	A-1 (100)	B-4 (3)	C-1 (0.05) C-2 (0.2)	—	EL (350) PGMEA (200)
実施例6	A-2 (100)	B-5 (3)	C-1 (0.1) C-3 (0.2)	—	EL (350) EEP (200)
実施例7	A-2 (100)	B-6 (3)	C-1 (0.3)	D-1 (10)	PGMEA (550)
実施例8	A-3 (100)	B-2 (2)	C-1 (0.05)	—	EL (350) EEP (200)
実施例9	A-3 (100)	B-2 (4) B-4 (3)	C-3 (0.4)	—	EL (350) PGMEA (200)
実施例10	A-3 (100)	B-3 (3)	C-2 (0.5)	D-2 (10)	PGMEA (550)
比較例1	a-1 (100)	B-1 (2) B-2 (2)	C-3 (0.3)	—	EL (400) EEP (150)
比較例2	a-1 (100)	B-2 (2) B-3 (3)	C-1 (0.05) C-3 (0.3)	—	EL (550)
比較例3	a-2 (100)	B-2 (2) B-3 (3)	C-1 (0.05) C-3 (0.3)	—	EL (550)

【0077】

【表2】

表 2

	共重合体	露光用放射線	プレバーク		ポストバーク	
			温度(℃)	時間(秒)	温度(℃)	時間(秒)
実施例1	A-1	KrFエキシマレーザー (波長248nm)	130	90	130	90
実施例2	A-1	同上	140	90	145	90
実施例3	A-1	同上	130	90	140	90
実施例4	A-1	同上	90	90	110	90
実施例5	A-1	同上	140	90	145	90
実施例6	A-2	同上	130	90	140	180
実施例7	A-2	同上	110	90	130	90
実施例8	A-3	同上	130	90	150	60
実施例9	A-3	同上	130	90	140	120
実施例10	A-3	電子線 (加速電圧90kV)	130	90	140	90
比較例1	a-1	KrFエキシマレーザー (波長248nm)	140	90	145	90
比較例2	a-1	同上	90	90	110	90
比較例3	a-2	同上	90	90	110	90

\* \* [表3]

表 3

	共重合体	解像度(μm)			パターン形状		
		1L1S	1L3S	GH	1L1S	1L3S	GH
実施例1	A-1	0.24	0.22	0.26	良好	良好	良好
実施例2	A-1	0.20	0.22	0.24	良好	良好	良好
実施例3	A-1	0.24	0.24	0.24	良好	良好	良好
実施例4	A-1	0.23	0.23	0.26	良好	良好	良好
実施例5	A-1	0.22	0.24	0.24	良好	良好	良好
実施例6	A-2	0.20	0.22	0.26	良好	良好	良好
実施例7	A-2	0.24	0.23	0.25	良好	良好	良好
実施例8	A-3	0.20	0.24	0.24	良好	良好	良好
実施例9	A-3	0.23	0.22	0.25	良好	良好	良好
実施例10	A-3	0.24	0.24	0.26	良好	良好	良好
比較例1	a-1	0.24	0.30	0.28	良好	不良	不良
比較例2	a-1	0.26	0.30	0.28	不良	良好	不良
比較例3	a-2	0.30	0.32	0.32	不良	不良	良好

【0079】

【発明の効果】本発明の感放射線性樹脂組成物は、ライン・アンド・スペースパターン、孤立パターンおよびコンタクトホール等の何れの場合にも、良好な形状のパターンを高解像度で解像することができ、多用途に対応可能なものであり、しかも紫外線、遠紫外線、X線あるいは

荷電粒子線の如き各種の放射線に有効に感応することができる。したがって、本発明の感放射線性樹脂組成物は、今後さらに微細化が進行すると予想される半導体デバイス製造用の化学増幅型ポジ型レジストとして極めて好適に使用することができる。

フロントページの続き

(72)発明者 岩永 伸一郎  
東京都中央区築地二丁目11番24号 日本合  
成ゴム株式会社内

【公報種別】特許法第17条の2の規定による補正の掲載

【部門区分】第6部門第2区分

【発行日】平成14年12月18日(2002.12.18)

【公開番号】特開平11-65120

【公開日】平成11年3月5日(1999.3.5)

【年通号数】公開特許公報11-652

【出願番号】特願平9-233255

【国際特許分類第7版】

G03F 7/039 601

7/004 503

H01L 21/027

【F I】

G03F 7/039 601

7/004 503 A

H01L 21/30 502 R

【手続補正書】

【提出日】平成14年9月30日(2002.9.3)

\*【補正方法】変更

0)

【補正内容】

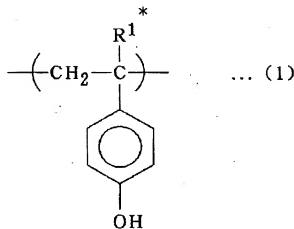
【手続補正1】

【0005】

【補正対象書類名】明細書

【化1】

【補正対象項目名】0005



【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

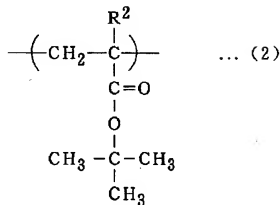
【補正対象項目名】0007

【補正方法】変更

【補正内容】

【0007】

【化2】



【手続補正3】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】0009



【補正方法】変更

\*【化3】

【補正内容】

【0009】

